# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/003266

International filing date:

28 February 2005 (28.02.2005)

Document type:

Certified copy of priority document

Document details:

Country/Office: JP

Number:

2004-248352

Filing date:

27 August 2004 (27.08.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 21 April 2005 (21.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

03.03.2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 8月27日

出 願 番 号 Application Number:

特願2004-248352

パリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

under the Paris Convention, is

番号
The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad

JP2004-248352

出願人 Applicant(s): TDK株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 4月 8日





【書類名】 特許願 99P08292 【整理番号】 平成16年 8月27日 【提出日】 特許庁長官 殿 【あて先】 H01L 41/187 【国際特許分類】 【発明者】 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 TDK株式会社内 【住所又は居所】 廣瀬 正和 【氏名】 【発明者】 東京都中央区日本橋一丁目13番1号 TDK株式会社内 【住所又は居所】 東 智久 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 000003067 TDK株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100100077 【識別番号】 【弁理士】 大場 充 【氏名又は名称】 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 085823 16,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 図面 1 【物件名】 【物件名】 要約書 1

# 【皆類名】特許請求の範囲

### 【請求項1】

ペロプスカイト型構造を有するチタン酸ジルコン酸鉛を主成分とする焼結体からなるマトリックスと、

前記マトリックス中に存在するAI含有相と、

を備えることを特徴とする圧電体磁器組成物。

#### 【請求項2】

前記主成分がMn及びNbを含有することを特徴とする請求項1に記載の圧電体磁器組成物。

## 【請求項3】

前記主成分がP b  $\alpha$  [ (M n  $_{1/3}$  N b  $_{2/3}$ )  $_x$  T i  $_y$  Z r  $_z$ ]  $O_3$  (ただし、0. 9  $7 \le \alpha \le 1$  . 0 1、0. 0 4  $8 \le y \le 0$ . 5 8、0. 3 2  $8 \ge z \le 0$ . 4 1) の組成式で表されることを特徴とする請求項1又は2に記載の圧電体磁器組成物。

#### 【請求項4】

前記A 1 含有相はA 1 2 O 3 を含むことを特徴とする請求項 1  $\sim$  3 のいずれかに記載の圧電体磁器組成物。



【発明の名称】圧電体磁器組成物

#### 【技術分野】

[0001]

本発明は、レゾネータ、フィルタ、センサ等に好適な圧電体磁器組成物に関する。

#### 【背景技術】

[0002]

現在実用化されている圧電体磁器組成物のほとんどは、室温付近において正方晶系又は 菱面体晶系のPZT (PbZrO $_3$ -PbTiO $_3$ 固溶体)系やPT (PbTiO $_3$ )系な どのペロブスカイト構造を有する強誘電体から構成されている。また、これらの組成に対してPb (Mg1/ $_3$ Nb2/ $_3$ )O $_3$ やPb (Mn1/ $_3$ Nb2/ $_3$ )O $_3$ 等の第三成分を置換し、あるいは様々な副成分を添加することにより、多種多様な要求特性への対応がはかられている。

#### [0003]

圧電体磁器組成物は電気エネルギと機械エネルギを自由に変換し取り出せる機能を有しており、レゾネータ、フィルタ、アクチュエータ、着火素子あるいは超音波モータなどとして使用されている。例えば、圧電体磁器組成物をレゾネータとして使用する場合、電気特性としての $Q_{max}$  ( $Q_{max} = t$  a n  $\theta$ :  $\theta$  は位相角)が大きいことが要求されているだけではなく、近年では表面実装型部品が広く普及しており、プリント基板に実装される際に、ハンダリフロー炉を通すために耐熱性が高いことも要求されている。なお、耐熱性が高いあるいは良好とは、熱的な衝撃を受けた後の特性の変動が小さいことをいう。

#### [0004]

そのため、例えば特許文献 1 (特開 2 0 0 0 - 1 0 3 6 7 4 号公報)では、一般式 P b  $\alpha$  [  $(M n_{1/3} N b_{2/3})_x T i_y Z r_z$ ]  $O_3$  で表される主成分(一般式中、1. 0 0  $\leq \alpha \leq 1$  . 0 5、0. 0 7  $\leq$  x  $\leq$  0. 2 8、0. 4 2  $\leq$  y  $\leq$  0. 6 2、0. 1 8  $\leq$  z  $\leq$  0. 4 5、x + y + z = 1)に、副成分として主成分 1 0 0 重量%に対して M  $n_3$  O 4 を 0. 3  $\sim$  0. 8 重量%添加することにより、圧電磁器組成物の耐熱性を向上させることが提案されている。

#### [0005]

【特許文献1】特開2000-103674号公報

【特許文献2】特開2003-128462号公報

#### 【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

#### [0006]

圧電体磁器組成物を搭載した製品は様々な環境下で使用されるため機械的強度も重要な特性の一つとして挙げられる。従来は機械的強度を上げるために、 $SiO_2$ を添加することが例えば特許文献 2 (特開 2 0 0 3 - 1 2 8 4 6 2 号公報) に報告されている。しかしながら、 $SiO_2$ は機械的強度を向上させる一方で、最適な焼結温度、つまり緻密な焼結体を得るための温度が高くなり、あるいは耐熱性を低下させることが良く知られており、お互いの特性の妥協点で使用しているのが現状である。

本発明は、このような技術的課題に基づいてなされたもので、最適な焼結温度の上昇及び耐熱性の低下を伴うことなく機械的強度を向上することができる圧電体磁器組成物を提供することを目的とする。

#### 【課題を解決するための手段】

#### [0007]

本発明者らは鉛成分を含有したペロブスカイト型構造の圧電体磁器組成物において、チタン酸ジルコン酸鉛(以下、PZTと称することがある)からなる主成分に対して、A1含有相を析出させることにより、機械的強度が向上することを確認した。しかも、この圧電体磁器組成物は、最適な焼結温度の上昇を伴うことがなく、さらに耐熱性についてはA1含有相を含まない場合に比べて向上することを知見した。本発明の圧電体磁器組成物は

これらの知見に基づいており、ペロブスカイト型構造を有するチタン酸ジルコン酸鉛を主成分とする焼結体からなるマトリックスと、マトリックス中に存在するAl含有相と、を備えることを特徴とする。

本発明の圧電体磁器組成物において、主成分は、Mn及びNbを含有するものであること、さらには $Pb\alpha[(Mn_{1/3}Nb_{2/3})_xTi_yZr_z]O_3$ (ただし、 $0.97 \le \alpha \le 1.01$ 、 $0.04 \le x \le 0.16$ 、 $0.48 \le y \le 0.58$ 、 $0.32 \le z \le 0.41$ )の組成式で表されることが好ましい。

また本発明の圧電体磁器組成物において、A1含有相はA12〇3を含むことが好ましい

#### 【発明の効果】

#### [0008]

本発明によれば、マトリックス中にAl含有相を存在させることにより、焼結温度の上昇及び耐熱性の低下を伴うことなく機械的強度が向上された圧電体磁器組成物を得ることができる。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

#### [0009]

以下、実施の形態に基づいて本発明による圧電体磁器組成物について詳細に説明する。 <磁器組成物>

本発明による圧電体磁器組成物は、ペロブスカイト型構造を有するPZTを主成分として、この主成分は好ましくはMn、Nbを含有する。本発明のさらに好ましい主成分は、以下の組成式で示される。なお、ここでいう化学組成は焼結後における組成をいう。

#### [0010]

 $P b \alpha [ (M n_{1/3} N b_{2/3}) \times T i_y Z r_z ] O_3$ 

組成式中、 $0.97 \le \alpha \le 1.01$ 、

- $0. 04 \le x \le 0.16$
- $0.48 \le y \le 0.58$
- $0.32 \le z \le 0.41$

なお、組成式中、 $\alpha$ 、x、y及びzはそれぞれモル比を表し、x+y+z=1である。 【0011】

組成式中におけるα、x、y及びzの限定理由を説明する。

Pb量を示すαは、0.97  $\leq$  α  $\leq$  1.01の範囲とすることが好ましい。αが0.97未満では、緻密な焼結体を得ることが困難である。一方、αが1.01を超えると良好な耐熱性を得ることができない。よって、αは、0.97  $\leq$  α  $\leq$  1.01の範囲とすることが好ましく、さらに0.98  $\leq$  α < 1.00とすることが好ましく、0.99  $\leq$  α < 1.00とすることがより好ましい。

#### [0012]

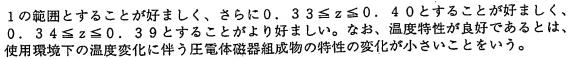
Mn 量及びNb 量を示す x は、 $0.04 \le x \le 0.16$  の範囲とすることが好ましい。 x が 0.04 未満では、 $Q_{max}$  が小さくなる。一方、x が 0.16 を超えると、良好な耐熱性を得ることができなくなる。よって、x は、x は x とが好ましく、x は、x は、x は、x は、x は、x は、x は、x は x と x は x は x は x は x は x は x は x は x は x は x は x の x は

#### [0013]

Ti 量を示す y は、 $0.48 \le y \le 0.58$  の範囲とする。 y が 0.48 未満では、良好な耐熱性を得ることができない。一方、y が 0.58 を超えると良好な温度特性を得ることが困難になる。よって、y は、 $0.48 \le y \le 0.58$  の範囲とすることが好ましく、さらに  $0.49 \le y \le 0.57$  とすることが好ましく、 $0.50 \le y \le 0.55$  とすることがより好ましい。

#### [0014]

Zr量を示す z は、 $0.32 \le z \le 0.41$  の範囲とする。 z が 0.32 未満又は 0.41 を超えると良好な温度特性が得られなくなる。よって、z は、 $0.32 \le z \le 0.4$ 



#### [0015]

以上の主成分を有する本発明による圧電体磁器組成物は、典型的には焼結体から構成される。本発明は、以上を主成分とする焼結体からなるマトリックス中にA1含有相が存在しており、このA1含有相は原料として所定量のA1203を添加することにより生成させることができるものである。A1含有相についての解析は完了していないが、添加されたA1203が焼結体中にランダムに析出したものと本発明者らは理解している。

後述する実施例で示すように、A12O3の添加量が所定量より少ない場合にはA1含有相は生成しない。また、A12O3の添加量が所定量より少ない場合であっても耐熱性向上の効果を確認することができる。加えて、A12O3の添加量が所定量より多い場合は、機械的強度及び耐熱性の両者ともに向上する。以上の結果より推測して、A12O3は主成分からなる結晶粒(格子)内に固溶することにより主成分、つまりPZT自体の耐熱性を向上させる効果を奏するとともに、結晶粒内に固溶しきれない過剰なA12O3が焼結体中にランダムに析出して結晶粒同士の結合を強固にし機械的強度向上に寄与する。

#### [0016]

#### [0017]

本発明による圧電体磁器組成物は、他の副成分として $SiO_2$ を含有させてもよい。 $SiO_2$ の含有は圧電体磁器組成物の強度を向上させる上で有効である。 $SiO_2$ を含有する場合において、好ましい $SiO_2$ 量は、主成分、特に $Pb\alpha[(Mn1/3Nb2/3)xTiyZr_2]O_3$ に対してO.15wt%以下、より好ましい $SiO_2$ 量はO.07wt%以下、さらに好ましい $SiO_2$ 量はO.04wt%以下である。

#### [0018]

本発明による圧電体磁器組成物は、他の副成分としてGa、In、Ta及びScから選択される少なくとも1種の元素を、各元素の酸化物換算で $0.01\sim1.0$  w t %含有させてもよい。これらの元素は、電気特性、耐熱性及び温度特性を向上させることができる。これら副成分は、主成分、特に $Pb\alpha[(Mn_{1/3}Nb_{2/3})_xTi_yZr_z]O_3$ に対して当該元素の酸化物換算で $0.01\sim1.0$  w t %、好ましくは $0.05\sim0.75$  w t %、さらに好ましくは $0.2\sim0.7$  w t %とする。

#### [0019]

#### <製造方法>

次に、本発明による圧電体磁器組成物の好ましい製造方法について、その工程順に説明 する。

#### (原料粉末、秤量)

主成分の原料として、酸化物又は加熱により酸化物となる化合物の粉末を用いる。具体的にはPbO粉末、TiO2粉末、ZrO2粉末、MnCO3粉末、Nb2O5粉末等を用いることができる。原料粉末は最終的に得たい組成に該当するように、それぞれ秤量する。なお、上述した原料粉末に限らず、2種以上の金属を含む複合酸化物の粉末を原料粉末としてもよい。

#### [0020]

(仮焼)

原料粉末を湿式混合した後、 $700\sim950$   $\mathbb{C}$ の範囲内で所定時間保持する仮焼を行う。このときの雰囲気は $N_2$  又は大気とすればよい。仮焼の保持時間は $0.5\sim5$  時間の範囲で適官選択すればよい。

なお、主成分の原料粉末と副成分の原料粉末を混合した後に、両者をともに仮焼に供する場合について示したが、副成分の原料粉末を添加するタイミングは上述したものに限定されるものではない。例えば、まず主成分の粉末のみを秤量、混合、仮焼及び粉砕する。そして、仮焼粉砕後に得られた主成分の粉末に、副成分の原料粉末を所定量添加し混合するようにしてもよい。

#### $[0\ 0.2\ 1]$

(造粒・成形)

粉砕粉末は、後の成形工程を円滑に実行するために顆粒に造粒される。この際、粉砕粉末に適当なバインダ、例えばポリビニルアルコール(PVA)を少量添加し、かつこれらを十分に混合し、その後に例えばメッシュを通過させて整粒することにより造粒粉末を得る。次いで、造粒粉末を200~300MPaの圧力で加圧成形し、所望の形状の成形体を得る。

#### [0022]

(焼成)

成形時に添加したバインダを除去した後、 $1\,1\,0\,0\sim1\,2\,5\,0\,$  での範囲内で所定時間成形体を加熱保持し焼結体を得る。このときの雰囲気は $N_2$  又は大気とすればよい。加熱保持時間は $0.\,5\sim4$  時間の範囲で適宜選択すればよい。

#### [0023]

(分極処理)

分極処理温度が50 C未満になると、Ec が高くなるため分極電圧が高くなり、分極が困難になる。一方、分極処理温度が300 Cを超えると、絶縁オイルの絶縁性が著しく低下するため分極が困難となる。よって、分極処理温度は $50\sim300$  Cとする。好ましい分極処理温度は $60\sim250$  C、より好ましい分極処理温度は $80\sim200$  Cである。

また、印加する電界が 1.0 E c を下回ると分極が進行しない。一方、印加する電界が 2.0 E c を超えると実電圧が高くなって焼結体がブレークしやすくなり、圧電体磁器組成物の作製が困難となる。よって、分極処理の際に印加する電界は 1.0  $\sim$  2.0 E c と する。好ましい印加電界は 1.1  $\sim$  1.8 E c、より好ましい印加電界は 1.2  $\sim$  1.6 E c である。

[0024]

分極処理時間が0.5分未満となると、分極が不十分となって十分な特性を得ることができない。一方、分極処理時間が30分を超えると分極処理に要する時間が長くなり生産効率が劣る。よって、分極処理時間は0.5~30分とする。好ましい分極処理時間は0.7~20分、より好ましい分極処理時間は0.9~15分である。

分極処理は、上述した温度に加熱された絶縁オイル、例えばシリコンオイル浴中で行う。なお、分極方向は所望の振動モードに応じて決定する。ここで、振動モードを厚みすべり振動としたい場合には、分極方向を図1(a)に矢印で示した方向とする。厚みすべり振動とは、図1(b)に矢印で示した方向の振動である。

[0025]

圧電体磁器組成物は、所望の厚さまで研磨された後、振動電極が形成される。次いで、ダイシングソー等で所望の形状に切断された後、圧電体素子として機能することとなる。本発明における圧電体磁器組成物は、レゾネータ、フィルタ、共振子、アクチュエータ、着火素子あるいは超音波モータ等の圧電体素子の材料として好適に用いられる。

[0026]

本発明の圧電体磁器組成物は、3点曲げ強さσb3が160N/mm²以上、好ましくは  $170\,\mathrm{N/m\,m^2}$ 以上、さらに好ましくは $180\,\mathrm{N/m\,m^2}$ 以上の機械的強度を得ることが できる。

また本発明の圧電体磁器組成物は、Qmaxが30以上、好ましくは80以上、さらに好 ましくは100以上の電気特性を備えることができる。Qmaxは共振周波数frと反共振 周波数 f a の間でのQ (= t a n  $\theta$ ,  $\theta$ :位相角(d e g)) の最大値を表し、レゾネータと して重要な特性の一つで、低電圧駆動に寄与する。

さらに本発明の圧電体磁器組成物は、後述する発振周波数に関する耐熱性 | Δ F<sub>0</sub> | を 0.10%以下とすることができる。

[0027]

ここで、本発明における3点曲げ強さ $\sigma$ b3は、JIS R 1601に従い、下記の式 (1) により求めるものとする。なお、式(1)において、P:荷重(N)、L:支持ロール 間距離 (m)、w:試験片の幅 (m)、t:試験片の厚さ (m)、yb:荷重点の正味の変位 量(m)である。

[0028]【数1】

$$\sigma_{b3} = \frac{L^3(P_2 - P_1)}{4 \text{ w } t^3(y_{b2} - y_{b1})} \cdots \overline{\pm} (1)$$

[0029]

また、本発明において、耐熱性の評価に用いる発振周波数Fοは、等価回路定数を用い ると以下に示す式(2)~(5)の関係がある。式(2)~(5) において、 $F_0$ :発振 周波数、Fr:共振周波数、Fa:反共振周波数、C1:直列容量、C0:並列容量、CL :式(6)で定義、Cd:自由容量、Cl1, Cl2:負荷容量である。また、圧電体共振子 の等価回路を図2に示しておく。図2中、Roは共振インピーダンス、L1は等価インダク タンス、 $C_1$ は直列容量、 $C_0$ は並列容量である。式(2)に示すように、共振周波数 $F_1$ 、直列容量C1、並列容量C0、CLという4つのパラメータが発振周波数F0の値を左右す る。そして、式 (3) ~ (5) に示すように、直列容量 $C_1$ 、並列容量 $C_0$ 、 $C_L$ にはそれ ぞれ複数のパラメータが関係している。

[0030]

本発明では、試料をアルミ箔で包み、265℃のハンダ槽に10秒間含浸して取り出し て、アルミ箔を取り除いてから24時間室温で放置した。試験前と試験後(24時間経過 後)のFoの変化率を式(6)に基づき求め、その絶対値(| Δ Fo | )を耐熱性評価の基 準とした。

[0031]

【数2】

$$F_0 = F r \sqrt{1 + \frac{C_1}{C_0 + C_L}} \cdots \vec{\pi}(2)$$

[0032]

【数3】

$$C_1 = \frac{F a^2 - F r^2}{F a^2} C d \cdots \vec{\pi} (3)$$

[0033] 【数4】

$$C_0 = C d - C_1 \cdots \operatorname{cd}(4)$$

[0034] 【数 5 】

$$C_{L} = \frac{C_{L1} \cdot C_{L2}}{C_{L1} + C_{L2}}$$
 $\Rightarrow \frac{C_{L1}}{2} (C_{L1} = C_{L2})$ 
...式(5)

[0035] 【数6】

#### 【実施例1】

[0036]

出発原料として、酸化鉛 (PbO) 粉末、酸化チタン (TiO2) 粉末、酸化ジルコニ ウム (ZrO2) 粉末、炭酸マンガン (MnCO3) 粉末、酸化ニオブ (Nb2O5) 粉末、 酸化アルミニウム (A 1 2 O 3) 粉末、酸化珪素 (S i O 2) 粉末を準備した。この原料粉 末を、モル比でPbo.99[(M n 1/3 N b 2/3) o.10 T i o.53 Z r o.37]O3となるように秤 量した後、各粉末の総重量に対して副成分としてのSiO2を0.02wt%、さらにA l2O3粉末を表1に示す量だけ添加し、各々ボールミルを用いて湿式混合を10時間行っ

得られたスラリーを十分に乾燥してプレス成形した後に、大気中、800℃で2時間保 持する仮焼を行った。仮焼体が平均粒径0.7μm以下になるまでボールミルにより微粉 砕した後、微粉砕粉末を乾燥させた。乾燥させた微粉砕粉末に、バインダとしてPVA( ポリビニルアルコール)を適量加えて造粒した。造粒粉を縦20mm×横20mmのキャ ビティを有する金型に約3g投入し、1軸プレス成形機を用いて245MPaの圧力で成 形した。得られた成形体に対して脱バインダ処理を行った後、大気中、1150~125 0℃で2時間保持する本焼成を行って焼結体からなる圧電体磁器組成物の試料を得た。

# [0037]

試料の両面をラップ盤で厚み0.5mmに平面加工した後に、ダイシングソーで縦15 mm×横5.0mmに切断加工し、その両端部(5.0mm方向)に分極用の仮電極を形成 した。その後、温度150℃のシリコンオイル槽中で3kV/mmの電界を15分間印加 する分極処理を行った。なお、分極方向は図1に示した方向とした。その後、仮電極を除 去した。なお、仮電極除去後の試料のサイズは縦15mm×横4.0mm×厚さ0.5m mである。再度ラップ盤でおよそ厚さ0.3mmまで研磨し、真空蒸着装置を用いて図3

に示すように試験片1の両面 (研磨された両面) に振動電極2を形成した。振動電極2は厚さ0.  $01\mu$ mのCr下地層と厚さ $2\mu$ mのAgとから構成される。なお、振動電極2の重なり長さは1. 5mmとした。

[0038]

続いて、以上の試験片 1 から縦 4 mm×横 0. 7 mm×厚さ 0. 3 mmの圧電体素子を切り出した。こうして  $Q_{max}$  の測定用試料を得た(図 3)。  $Q_{max}$  の測定にはインピーダンスアナライザ(アジレントテクノロジー社製 4 2 9 4 A)を使用し、 4 M H z 付近で測定した。その結果を表 1 に示す。

[0039]

また、上記試料の両面をラップ盤で厚み 0.  $32 \, \text{mm}$ に平面加工した後にダイシングソーで縦 7.  $2 \, \text{mm} \times$  横 2.  $5 \, \text{mm}$ に切断加工し、 $I \, \text{NSTRON}$ 社製強度試験器(モデル  $5 \, 5 \, 4 \, 3$ )により  $3 \, \text{点}$  曲げ強さ  $\sigma_{\text{b}3}$  を前述した式(1)により求めた。その結果を表 1 に示す。

[0040]

 $Q_{max}$ を測定した試料をアルミ箔で包み、265 C のはんだ槽に10 秒間含浸して取り出して、アルミ箔を取り除いてから24 時間室温で放置した。試験前と試験後(24 時間放置後)の発振周波数 $F_0$ の変化率の絶対値  $|\Delta F_0|$  を求めた。その結果を表1 に示す。

[0041]

また、上記試料の観察面をダイヤモンドペーストで鏡面加工し、その元素分布をSEM (走査型電子顕微鏡)のEDS (エネルギー分散法)で観察した。その結果を図4に示す。図4 は色が白い部分ほどAIの濃度が多いことを示しており、この測定結果に基づきAI含有相の有無を判定した。その結果を表1に示す。なお、表1中、 $\times$ はAI含有相が存在しないことを、 $\bigcirc$ はAI含有相が存在することを示している。なお、このAI含有相は、概ね0.5~10 $\mu$ m程度の大きさを有している。

[0042]

## 【表1】

									114年	
1		副成分		主成分()	主成分(x+y+z=1)		電気特性	電気特性 機械的強度	H X E	/1今有招
四 S S	<u>                                     </u>	SiO <sub>2</sub>	σ	×	, y	z (low)	Q max	σ <sub>b3</sub> (N/mm²)	∆F <sub>0</sub>   (%)	1. H. O. J.
	(wt%)	(wt%)	(mol)	(IOIII)	- 1	(iolli)	T	L L	7	· ×
*-	0.1						07.7	22	2.0	
							135	. 172	0.07	0
2	0.3					,			000	(
· ·		0.02	0.99	0.10	0.53	0.3/	136	179	0.08	
2	_l_					_	130	192	0.07	0
4	0.7						2			(
							133	192	0.07	0
വ										
	4	- DI - Z - I - J - I - Z - J O -	717	) T: 7,						
	H 所 分:	2bal(Mn1	/3ND5/	3/×''y4''z	e ) ]					

[0043]

表1に示すように、副成分としてA12O3を添加することにより耐熱性が向上するとと もに、Qmax及び機械的強度も向上することがわかる。一方で、Al2O3の添加量が0. 1 w t %ではA l 含有相は生成しない。したがって、A l 2 O 3 は主成分からなる結晶粒( 格子)内に固溶することにより耐熱性の向上に寄与するとともに、結晶粒内に固溶しきれ ない過剰なAl2O3が結晶粒界に析出して結晶粒同士の結合を強固にして機械的強度向上 に寄与するものと解される。

# 【図面の簡単な説明】

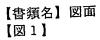
- [0044]
  - 【図1】分極方向を説明するための図である。
  - 【図2】圧電体共振子の等価回路図である。
  - 【図3】上下両面に振動電極が形成された状態の試験片の断面図である。

【図4】実施例1で得られた試料の元素分布をSEM-EDSで観察した結果を示す図である。

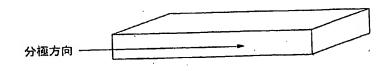
【符号の説明】

[0045]

1…試験片、2…振動電極

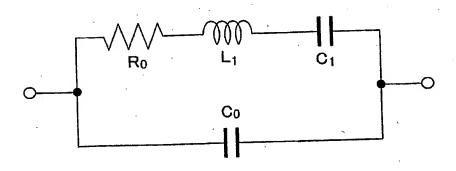




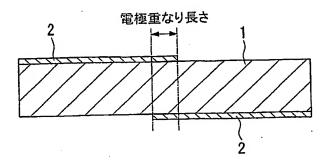


(b)

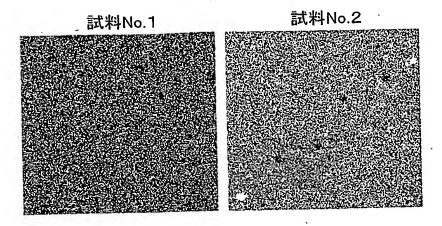
【図2】

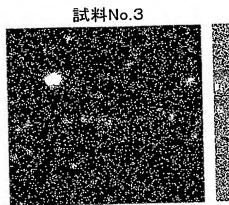


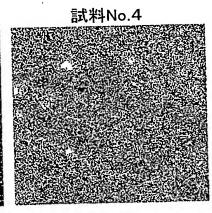
【図3】

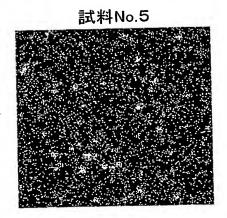


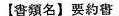
【図4】











【要約】

焼結温度の上昇及び耐熱性の低下を伴うことなく機械的強度を向上することが 【課題】 できる圧電体磁器組成物を提供する。

ペロプスカイト型構造を有するチタン酸ジルコン酸鉛を主成分とする焼結 【解決手段】 体からなるマトリックスと、マトリックス中に存在するAl含有相と、を備えることを特 徴とする圧電体磁器組成物。主成分は、Mn及びNbを含有すること、さらにはPbα[  $(M n_{1/3} N b_{2/3}) x T i y Z r z] O_3 (ただし、0.97 ≤ α ≤ 1.01、0.04 ≤ x$  $\leq 0$ . 16、0. 48  $\leq y \leq 0$ . 58, 0. 32  $\leq z \leq 0$ . 41、x+y+z=1) の組 成式で表されることが好ましい。

【選択図】図4

特願2004-248352

出願人履歴情報

識別番号

[000003067]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏

名.

2003年 6月27日

名称変更

東京都中央区日本橋1丁目13番1号

TDK株式会社